

عنوان مقاله:

بررسی سینتیک فرایند سمناسیون کادمیوم توسط پودر روی

محل انتشار:

هشتمین کنگره سالانه انجمن مهندسين متالورژی ايران (سال: 1383)

تعداد صفحات اصل مقاله: 8

نویسندگان:

سینا دهقان - دانشجوی کارشناسی ارشد دانشکده مهندسی معدن، متالورژی و نفت، دانشگاه

اسکندر کشاورز علمداری - استادیار دانشکده مهندسی معدن، متالورژی و نفت، دانشگاه صنعتی امیرکب

سیدمحمد موسوی خوئی - استادیار دانشکده مهندسی معدن، متالورژی و نفت، دانشگاه صنعتی امیرکب

خلاصه مقاله:

در این مقاله سینتیک فرایند سمناسیون کادمیوم توسط پودر روی بررسی شده است. بررسی های انجام شده نشان داده است که افزایش دما سبب افزایش سرعت پیشرفت واکنش و درصد سمناسیون کادمیوم می گردد. بنابراین فرایند سمناسیون کادمیوم توسط پودر یک فرایند گرماگیر می باشد. مطالعه انجام شده نشان داده است که انرژی ظاهری اکتیواسیون واکنش سمناسیون کادمیوم توسط پودر روی برابر $10/0 \text{ KJ/mol}$ است که این مقدار در محدوده تعریف شده برای واکنش های کنترل شونده توسط انتقال از لایه خاکستر قرار دارد. علاوه بر این، بررسی ها نشان داده است که تغییرات ثابت سرعت با معکوس توان دوم شعاع رابطه مستقیم دارد.

کلمات کلیدی:

سینتیک، مکانیزم کنترل کننده سرعت، سمناسیون، روی، کادمیوم

لینک ثابت مقاله در پایگاه سیویلیکا:

<https://civilica.com/doc/21289>

